# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2004-217915

(43) Date of publication of application: 05.08.2004

(51)Int.Cl.

CO9D 11/00 B41J 2/01 B41M 5/00

(21)Application number: 2003-428994

(71)Applicant: CANON FINETECH INC

(22)Date of filing:

25.12.2003

(72)Inventor: MORIOKA JUNKO

OKAWA TAKAYUKI YAMAMOTO TOMOYA TACHIBANA YUKIKO

**INOUE HITOSHI** 

(30)Priority

**Priority number : 2002379607** 

**Priority date : 27.12.2002** 

Priority country: JP

## (54) INK FOR INKJET PRINTER

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an aqueous ink for an inkjet printer, having excellent fixity, capable of being stably discharged from a nozzle, and capable of forming picture images having good scratch resistance, water resistance, and marking resistance, when used in an inkjet recording process.

SOLUTION: This ink for the inkjet printer comprises an aqueous ink containing at least a coloring material and a resin, wherein the resin comprises a block copolymer having at least one hydrophilic block and at least one hydrophobic block, each of the blocks comprises a vinyl ether-based polymer, and the ink further contains aluminum or an aluminum compound.

#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or

application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

THIS PAGE BLANK (USPTO)

## (19) 日本国特許厅(JP)

# (12)公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2004-217915 (P2004-217915A)

(43) 公開日 平成16年8月5日 (2004.8.5)

(51) Int.C1. <sup>7</sup>	FI		テーマコード(参考)
CO9D 11/00	CO9D 11/00		20056
B41J 2/01	B41M 5/00	E	2H086
B41M 5/00	B 4 1 J 3/04	101Y	4 J O 3 9

## 審査請求 未請求 請求項の数 7 〇L (全 19 頁)

	. <u> </u>	世位的水	木間水 間氷頃の数 / OL (全 19 貝)
(21) 出願番号	特願2003-428994 (P2003-428994)	(71) 出願人	000208743
(22) 出題日	平成15年12月25日 (2003.12.25)		キヤノンファインテック株式会社
(31) 優先權主張番号	特願2002-379607 (P2002-379607)		茨城県水海道市坂手町5540-11
(32) 優先日	平成14年12月27日 (2002.12.27)	(74) 代理人	100077698
(33) 優先權主張国	日本国 (JP)		弁理士 吉田 勝広
		(74) 代理人	100098707
			弁理士 近縣 利英子
		(72) 発明者	森岡 淳子
	•	. , ,	茨城県水海道市坂手町5540-11 キ
		,	ヤノンファインテック株式会社内
		(72) 発明者	大川 隆行
		. , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	茨城県水海道市坂手町5540-11 キ
			ヤノンファインテック株式会社内
			最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】インクジェットプリンター用インク

## (57)【要約】

【課題】 インクジェット記録方式において、定着性に優れノズルからの吐出が安定し、 形成される画像の耐擦過性、耐水性および耐マーカー性が良好で、インクジェットプリン ター用水性インクを提供すること。

【解決手段】 少なくとも色材と樹脂とを含む水性インクにおいて、上記樹脂が、少なくとも1個の親水性ブロックと少なくとも1個の疎水性ブロックとを有するブロックコポリマーであり、これらの各ブロックがビニルエーテル系ポリマーであり、かつ該インクがアルミニウムまたはアルミニウム化合物をさらに含有することを特徴とするインクジェットプリンター用インク。

【選択図】 なし

## 【特許請求の範囲】

#### 【請求項1】

少なくとも色材と樹脂とを含む水性インクにおいて、上記樹脂が、少なくとも1個の親水性ブロックと少なくとも1個の疎水性ブロックとを有するブロックコポリマーであり、これらの各ブロックがビニルエーテル系ポリマーであり、かつ該インクがアルミニウムまたはアルミニウム化合物をさらに含有することを特徴とするインクジェットプリンター用インク。

## 【請求項2】

前記樹脂とアルミニウムまたはアルミニウム化合物とのモル比が、前者:後者=1:5~10,000:3である請求項1に記載のインクジェットプリンター用インク。

10

#### 【請求項3】

前記樹脂とアルミニウムまたはアルミニウム化合物とのモル比が、前者:後者=100 :6~1,000:3である請求項1に記載のインクジェットプリンター用インク。

## 【請求項4】

前記ブロックコポリマーの数平均分子量が、500~20,000,000である請求項1に記載のインクジェットプリンター用インク。

#### 【請求項5】

アルミニウム化合物が、アルミナ、水酸化アルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、チーグラーナッタ触媒としてのアルミニウム化合物からなる群から選ばれる少なくとも1種である請求項1に記載のインクジェットプリンター用インク。

20

#### 【請求項6】

色材が、油溶性染料である請求項1に記載のインクジェットプリンター用インク。

#### 【請求項7】

請求項1~6のいずれか1項に記載のインクを用い、インクジェット記録装置により画像を形成することを特徴とするインクジェット記録方法。

#### 【発明の詳細な説明】

#### 【技術分野】

#### [0001]

本発明は、インクジェットプリンターに好適に使用できる水性インクに関する。

30

## 【背景技術】

## [0002]

従来から画像形成方法としてインクジェット記録方式が知られている。該インクジェット記録方式において、高品位画質化が求められ、高印刷速度化および高速定着性が求められ、エコロジー的側面からは省エネルギー化がより一層求められてきている。なかでも画像形成に際して定着プロセスの高速化および画像品位における高画質化は大きな課題となってきている。これらを改善するために、インクジェット記録方式において低消費エネルギーで高速の定着プロセスが検討され、反応性色材を含む反応性インクの使用(特許文献1参照)や、可逆的熱ゲル化特性をもつ化合物の使用(特許文献2参照)などが提案されているが、高速定着性において改善の余地が大きい。

40

## [0003]

【特許文献1】特開平8-253717号公報

【特許文献2】特開平6-49399号公報

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

## [0004]

従って本発明の目的は、上記要求を達成するために、インクジェット記録方式において、定着性に優れノズルからの吐出が安定し、形成される画像の耐擦過性、耐水性および耐マーカー性が良好な、インクジェットプリンター用水性インク (以下単に「インク」または「水性インク」という)を提供することにある。

#### 【課題を解決するための手段】

## [0005]

上記の目的は以下の本発明によって達成される。すなわち、本発明は、少なくとも色材と樹脂とを含む水性インクにおいて、上記樹脂が、少なくとも1個の親水性ブロックと少なくとも1個の疎水性ブロックとを有するブロックコポリマーであり、これらの各ブロックがビニルエーテル系ポリマーであり、かつ該インクがアルミニウムまたはアルミニウム化合物をさらに含有することを特徴とする水性インクを提供する。

#### [0006]

上記インクにおいては、前記樹脂 (A) とアルミニウムまたはアルミニウム化合物 (B) とのモル比が、 $A:B=1:5\sim10$ , 000:3であることが好ましく、さらには上記 $A:B=100:6\sim1$ , 000:3であることが好ましい。

また、本発明は、上記本発明のインクを用い、インクジェット記録装置により画像を形成することを特徴とするインクジェット記録方法を提供する。

#### 【発明の効果】

#### [0007]

本発明によれば、耐擦過性、耐水性、耐マーカー性に優れ、また、ノズルでの吐出安定性の良好な水性インクが提供される。

【発明を実施するための最良の形態】

#### [8000]

次に好ましい実施の形態を挙げて本発明をさらに詳細に説明する。本発明のインクの必 須成分は、色材と樹脂とアルミニウム(またはアルミニウム化合物)と後述の水性媒体で あり、これらのなかの樹脂およびアルミニウム(またはアルミニウム化合物)は、インク が紙などの記録材に付与された後は、記録材に対してインク中の色材を定着させる作用を するものである。

#### [0009]

本発明において、インクに使用する樹脂としては、少なくとも1種の親水性ブロックと 少なくとも1種の疎水性ブロックをそれぞれ有するブロック共重合体であればよく、2種 以上の親水性ブロックや2種以上の疎水性ブロックを有するものでも使用することができ 、単独のブロック共重合体でも2種以上のブロック共重合体が混合されたものでも使用で きる。共重合体の形態は直鎖型、グラフト型などが挙げられるが、直鎖型のブロック共重 合体が好ましい。

#### [0010]

また、この樹脂は、モノマーとしてビニルエーテル類を重合してなるポリビニルエーテル構造を有するものが、色材粒子と安定な分散体を形成するため好ましい。なかでも、樹脂の親水性ブロックが、アニオン性のポリビニルエーテルのブロック、または非イオン性のポリビニルエーテルのブロックとから構成されたジブロック体の樹脂であると、インク媒体中での色材分散粒子の安定性がより向上するためより好ましい。樹脂の親水性ブロックが、非イオン性のポリビニルエーテルのブロックとアニオン性のポリビニルエーテルのブロックから構成されたジブロック体である場合においては、疎水性を有するポリビニルエーテルのブロックー非イオン性の親水性を有するポリビニルエーテルのブロックの順番で構成されたブロック共重合体であると、インク媒体中での色材分散粒子の安定性がさらに向上するためより望ましい。

#### [0011]

上記樹脂を形成する疎水性を有するビニルエーテル類のブロックとしては、下記一般式 (1) で示される繰り返し単位構造を有するブロックが好ましい。

## $-(CH_2-CH(OR^1))-$ (1)

上記の一般式(1)において、R<sup>1</sup>は、アルキル基、アルケニル基、シクロアルキル基 またはシクロアルケニル基のような脂肪族炭化水素基、フェニル基、ピリジル基、ベンジ ル基、トルイル基、キシリル基、アルキルフェニル基、フェニルアルキレン基、ビフェニ 10

20

30

40

ル基、フェニルピリジル基などのような、炭素原子が窒素原子で置換されていてもよい芳香族炭化水素基を表わす。また、芳香環上の水素原子は、炭化水素基で置換されていてもよい。 $\mathbf{R}^1$ の炭素数は $1\sim1$ 8が好ましい。

## [0012]

また、 $R^1$ は、-(CH ( $R^2$ ) -CH ( $R^3$ ) -O) $_p$ - $R^4$ 若しくは- ( $CH_2$ )  $_m$ - (O)  $_n$ - $R^4$ で表される基でもよい。この場合、 $R^2$ および $R^3$ は、それぞれ独立に水素原子またはメチル基を表わし、 $R^4$ は、アルキル基、アルケニル基、シクロアルキル基またはシクロアルケニル基のような脂肪族炭化水素基、フェニル基、ピリジル基、ベンジル基、トルイル基、キシリル基、アルキルフェニル基、フェニルアルキレン基、ビフェニル基、フェニルピリジル基などのような、炭素原子が窒素原子で置換されていてもよい芳香族炭化水素基(芳香環上の水素原子は、炭化水素基で置換されていてもよい)、-CO-CH=CH $_2$ 、-CO-C (CH $_3$ ) = CH $_2$ 、-CH $_2$ -CH=CH $_2$ 、-CH $_2$ -C (CH $_3$ ) = CH $_2$ を表わし、これらの基のうちの水素原子は、化学的に可能である範囲で、フッ素、塩素、臭素などのハロゲン原子と置換されていてもよい。 $R^4$ の炭素数は1~18が好ましい。 $R^4$ の炭素数は1~18が好ましい。 $R^4$ の炭素数は1~18が好ましい。 $R^4$ の炭素数は1~18が好ましい。 $R^4$ 00 に可能であるのが好ましい。

#### [0013]

R<sup>1</sup>およびR<sup>4</sup>において、アルキル基またはアルケニル基としては、例えば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、nーブチル、secーブチル、tーブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デシル、ドデシル、テトラデシル、ヘキサデシル、オクタデシル、オレイルなどであり、シクロアルキル基またはシクロアルケニル基としては、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロオクチルなどである。

#### [0014]

次に、ビニルエーテル類から構成される親水性ブロックとしては、下記一般式 (2) で 選ばれる繰り返し単位構造を有するブロックが好ましい。

$$-(CH_2-CH(OR^5)) - (2)$$

上記一般式(2)において、 $R^5$ は、-( $CH_2-CH_2-O$ ) $_k-R^6$ 、-( $CH_2$ )  $_m-$ (O) $_n-R^6$ 、 $-R^7-X$ 、-( $CH_2-CH_2-O$ )  $_k-R^7-X$ 、-( $CH_2$ )  $_m-$ (O) $_n-X$ で表わされる基である。この場合、 $R^6$ は、水素原子、炭素数 1 から 4 までの直鎖または分枝状のアルキル基、および $-CO-CH=CH_2$ 、-CO-C( $CH_3$ )= $CH_2$ 、 $-CH_2-CH=CH_2$ 、 $-CH_2-C$ ( $CH_3$ )= $CH_2$ を表わし、 $R^7$ はアルキレン基、アルケニレン基、シクロアルキレン基またはシクロアルケニレン基のような脂肪族炭化水素基、フェニレン基、ピリジレン基、ベンジレン基、トルイレン基、キシリレン基、アルキルフェニレン基、フェニレンアルキレン基、ビフェニレン基、フェニルピリジレン基などのような、炭素原子が窒素原子で置換されていてもよい芳香族炭化水素基(芳香環上の水素原子は、炭化水素基で置換されていてもよい)を表わし、これらの基のうちの水素原子は、化学的に可能である範囲で、フッ素、塩素、臭素などのハロゲン原子と置換されていてもよい。Xは、カルボン酸基、スルホン酸基、リン酸基から選ばれるアニオン性を有する基を表わす。 $R^7$ の炭素数は  $1\sim 18$  が好ましい。kは  $1\sim 18$  が好ましく、mは  $1\sim 36$  が好ましく、mは 1 であるのが好ましい。

#### [0015]

下記に、上記で説明した繰り返し単位となるモノマー( $I-a\sim I-o$ )および上記モノマーからなるブロックコポリマー( $II-a\sim II-e$ )の構造を例示するが、本発明に用いられるブロックコポリマーの構造は、これらに限定されるものではない。

## [0016]

10

20

30

$$(I-a) \qquad (I-b) \qquad (I-c)$$

$$(I-a) \qquad (I-b) \qquad (I-c)$$

$$(I-d) \qquad (I-e) \qquad (I-f)$$

$$(I-g) \qquad (I-h)$$

$$(I-i) \qquad (I-j)$$

$$(I-i) \qquad (I-j)$$

$$(I-m) \qquad (I-n)$$

[0017]

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 \\
 & C & C \\
 & O & O \\
 & I - Pr & Et
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 \\
 & C & C \\
 & O & O \\
 & I - Pr
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H_2 \\
 & C & C \\
 & O & O \\
 & O & O \\
 & COOH$$

$$\begin{array}{c|c}
 & COOH
\end{array}$$

## [0018]

さらに、上記ブロックコポリマー中の繰り返し単位数 [上記 (IIーa)  $\sim$  (IIーe) においては、m、n、l] は、それぞれ独立に、 $1\sim10$ , 000であることが好ましい。また、その合計が [上記 (IIーa)  $\sim$  (IIーe) においては、m+n+1] が、 $10\sim20$ , 000であることがより好ましい。また、数平均分子量で、 $500\sim20$ , 000, 000ものが好ましく、1,  $000\sim5$ , 000, 000のものがより好ましく、2,  $000\sim2$ , 000, 0000のものが最も好ましい。

## [0019]

また、これらのポリビニルエーテルからなるブロックは、それを他の高分子にグラフト 結合させたものを使用してもよいし、前記ビニルエーテル系モノマーと他の繰り返し単位 構造と共重合されたものを使用してもよい。

## [0020]

前記ビニルエーテルモノマーからなる繰り返し単位を有するブロックコポリマーの合成 方法は、特に限定されないが、カチオンリビング重合法を用いることにより長さ(分子量 )を正確に制御したホモポリマーや2成分以上のモノマーからなるコポリマー、さらには ブロックコポリマー、グラフトポリマー、グラジュエーションポリマーなどの様々なポリ マーを合成することができる。また、これらのブロックコポリマーには、その側鎖に様々

な官能基を導入することができる。

#### [0021]

本発明の水性インクは、前記樹脂(ブロックコポリマー)に加えて、アルミニウム(アルミニウムイオンも含む)またはアルミニウム化合物を含む。アルミニウムまたはアルミニウム化合物は、画像形成の際のインクの定着性に関与する。そのため、インク中の樹脂(A)とアルミニウム(またはアルミニウム化合物)(B)とのモル比は $A:B=1:5\sim10,000:3$ が好ましく、さらに好ましいモル比は $A:B=100:6\sim1,000:3$ である。

#### [0022]

樹脂に対してアルミニウム (またはアルミニウム化合物) のモル比が少なすぎると、本発明のインクによって形成される画像の耐擦過性、耐水性、耐マーカー性、インクの記録材への定着性が充分でない場合があり、また、樹脂に対してアルミニウム (またはアルミニウム化合物) のモル比が多すぎると、水性インクの吐出安定性が低下する場合がある。アルミニウム化合物としては、アルミニウムを含む有機および無機の化合物が使用される。例えば、アルミナ、水酸化アルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、チーグラーナッタ触媒のアルミニウム化合物などが挙げられる。

#### [0023]

前記の樹脂とアルミニウムまたはアルミニウム化合物を含む本発明のインクを用いて画像を形成した際にインクの定着性、画像の耐水性、耐擦過性が向上するのは、樹脂が有するエーテル結合部分にカチオン性を有するアルミニウム化合物またはそのイオンが作用して樹脂を凝集させることによると考えられる。

#### [0024]

なお、前記ビニルエーテル系ブロックコポリマーの製造において、有機アルミニウム化合物を触媒として使用する場合において、得られるブロックコポリマー中の有機アルミニウム化合物の含有量が前記範囲を越える場合には、樹脂と有機アルミニウム化合物とのモル比を前記のモル比にするために、ポリマーを精製して有機アルミニウム含有量を低減することが好ましい。ポリマーの精製方法としては、酸性水溶液による洗浄、透析、限外濾過、再沈、吸着剤による吸着などがあるが、精製方法はこれらの方法に限定されるものではない。また、ブロックコポリマーの製造において、得られるブロックコポリマー中の残存するアルミニウム(またはアルミニウム化合物)の量が判る場合には、この残留するアルミニウム(またはアルミニウム化合物)の量も含めて樹脂とアルミニウム(またはアルミニウム化合物)の使用量を前記のモル比に設定することが可能である。

## [0025]

本発明で使用する色材としては、酸性染料、直接染料、塩基性染料、反応性染料、食用 染料、建染染料、可溶性建染染料、反応分散染料、分散染料、無機顔料、有機顔料などを 用いることができる。形成される画像の耐水性を考慮すると、より好ましい色材は油溶性 染料である。以下に、染料および顔料の例を示すが、本発明はこれらに限定されるもので はない。

# [0026]

## (直接染料)

C. I. ダイレクトブラック-17、-19、-22、-32、-38、-51、-62、-71、-108、-146、-154; C. I. ダイレクトイエロー-12、-24、-26、-44、-86、-87、-98、-100、-130、-142; C. I. ダイレクトレッド、-1、-4、-13、-17、-23、-28、-31、-62、-79、-81、-83、-89、-227、-240、-242、-243; C. I. ダイレクトブルー-6、-22、-25、-71、-78、-86、-90、-106、-199; C. I. ダイレクトオレンジー34、-39、-44、-46、-60; C. I. ダイレクトバイオレット-47、-48; C. I. ダイレクトブラウン-109; C. I. ダイレクトグリーン-59など、

#### [0027]

10

. 20

30

40

#### (酸性染料)

C. I. アシッドブラック-2、-7、-24、-26、-31、-52、-63、-112、-118、-168、-172、-208; C. I. アシッドイエロー-11、-17、-23、-25、-29、-42、-49、-61、-71; C. I. アシッドレッド-1、-6、-8、-32、-37、-51、-52、-80、-85、-87、-92、-94、-115、-180、-254、-256、-289、-315、-317; C. I. アシッドブルー-9、-22、-40、-59、-93、-102、-104、-113、-117、-120、-167、-229、-234、-254; C. I. アシッドオレンジ-7、-19; C. I. アシッドバイオレット-49など、

[0028]

#### (反応染料)

C. I. yr = 7777999 - 1, -5, -8, -13, -14, -23, -31,-34, -39; C. I. yr / 2r / 2r / 2r / 2r / 2r / 2r / 3, <math>-13, -15, -17, -18, -23, -24, -37, -42, -57, -58, -64, -75, -76, -77, -79, -81, -84, -85, -87, -88, -91, -92, -93, -95, -102, -111, -115, -116, -130, -131, -132, -133, -135, -137, -139, -140, -142, -143, -144, -145, -146, -147, -148, -151, -162, -163; С. І. У $\mathcal T$ クティブレッドー3、-13、-16、-21、-22、-23、-24、-29、-3 1, -33, -35, -45, -49, -55, -63, -85, -106, -109,-111, -112, -113, -114, -118, -126, -128, -130, -131, -141, -151, -170, -171, -174, -176, -177, -183, -184, -186, -187, -188, -190, -193, -194, -195, -196, -200, -201, -202, -204, -206, -218, -221; C. I. リアクティブブルー-2、-3、-5、-8、-10、-13、-1 4, -15, -18, -19, -21, -25, -27, -28, -38, -39, -4 0, -41, -49, -52, -63, -71, -72, -74, -75, -77, -7 8, -79, -89, -100, -101, -104, -105, -119, -122,-147, -158, -160, -162, -166, -169, -170, -171, -172, -173, -174, -176, -179, -184, -190, -191, -194, -195, -198, -204, -211, -216, -217; C. I. U アクティブオレンジー5、-7、-11、-12、-13、-15、-16、-35、-45, -46, -56, -62, -70, -72, -74, -82, -84, -87, -91、-92、-93、-95、-97、-99; C. I. リアクティブバイオレット-1、-4、-5、-6、-22、-24、-33、-36、-38; C. I. リアクティ ブグリーンー5、-8、-12、-15、-19、-23;C. I. リアクティブブラウ  $\nu$ -2, -7, -8, -9, -11, -16, -17, -18, -21, -24, -26 、-31、-32、-33など、

[0029]

#### (塩基性染料)

C. I. ベーシックブラック-2; C. I. ベーシックレッド-1、-2、-9、-12、-13、-14、-27; C. I. ベーシックブルー-1、-3、-5、-7、-9、-24、-25、-26、-28、-29; C. I. ベーシックバイオレット-7、-14、-27; C. I. フードブラック-1、-2など、

[0030]

#### (油溶性染料)

C. I. ソルベントイエロー1、2、3、13、19、22、29、36、37、38、39、40、43、44、45、47、62、63、71、76、81、85、86など; C. I. ソルベントレッド35、36、37、38、39、40、58、60、65、69、81、86、89、92、97、99、100、109、118、119、12

10

20

30

40

2など; C. I. ソルベントブルー14、24、26、34、37、39、42、43、45、48、52、53、55、59、67など; C. I. ソルベントブラック5、8、14、17、19、20、22、24、26、28、43など、

#### [0031]

#### (顔料)

Raven-760Ultra、-1060Ultra、-1080、-1100Ultra、-1170、-1200、-1250、-1255、-150 0、-2000、-2500Ultra、-3500、-5250、-5750、-7000、-5000ULTRAII、-1190ULTRAII(以上、コロンピアン・カーボン社製);Black Pearls L、MOGUL-L、Regal400R、-660R、-330R、Monarch 800、-880、-900、-1000、-1300、-1400(以上、キャボット社製);

#### [0032]

Color Black FW1、-FW2、-FW200、-18、-S160、-S170、SpecialBlack 4、-4A、-6、-55 0、Printex35、-45、-55、-85、-95、-U、-140U、-V、-140V(以上デグッサ社製);No.25、No.33、No.40、No.45、No.47、No.52、No.900、No.970、No.2200B、No.2300、No.2400B、MCF-88、MA600、MA77、MA8、MA100、MA230、MA220、(以上三菱化学社製)など、

#### [0033]

C.I.Pigment Blue-1、-2、-3、-15、-15:2、-15:3、-15:4、-16、-22、-60など; C.I.Pigment Red-5、-7、-12、-48、-48:1、-57、-112、-122、-123、-146、-168、-184、-202、-207など;

## [0034]

C.I.Pigment Yellow-12、-13、-14、-16、-17、-74、-83、-93、-95、-97、-98、-114、-128、-129、-151、-154など。

#### [0035]

以上の色材(A)と樹脂(B)とのインク中における質量比率は、固形分比でA:B=1:0.01~1:2であることが好ましい。樹脂量が少なすぎると、本発明のインクによって形成される画像の耐擦過性、耐水性、耐マーカー性など、インクの記録材への定着性が充分でない場合があり、また、樹脂量が多すぎると、水性インクの粘性が高くなり、水性インクの吐出安定性や耐目詰まり性が低下する場合がある。

#### [0036]

本発明の水性インクは、前記の色材および樹脂を分散または溶解させる水性媒体が必要であり、該水性媒体は少なくとも水溶性の有機溶剤を含んでいてもよい。好ましくは水と水溶性有機溶剤との混合溶剤を水性インクの水性媒体として使用する。本発明において水性媒体に占める水溶性有機溶剤の割合は、例えば、5~50質量%が好ましく、さらに好ましくは10~40質量%である。

上記水溶性有機溶剤は、本発明のインクに、ノズル部分での乾燥による水性インクの固化を防止するために使用するものである。

#### [0037]

このような水溶性有機溶剤としては、例えば、メチルアルコール、エチルアルコール、 nープロピルアルコール、イソプロピルアルコール、 nーブチルアルコール、 secーブチルアルコール、 tertーブチルアルコールなどの低級アルコール類; エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、テトラエチレングリコール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、1,2ーブタンジオール、1,3ーブタンジオール、1,4ーブタンジオール、チオジグリコール、1,4ージクロヘキサンジオールなどのジオール類; グリセリン、1,2,4ーブタントリオール、1,2,6ーヘキサントリオール、1,2,5ーペンタントリオールなどのトリオール類; トリメチロールプロパン、トリメチロールエタン、ネオペンチルグリコール、ペンタエリスリトールなどのヒンダードアルコール類; エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノアリルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ドリエチレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノメ

10

20

30

40

チルエーテル、ジプロピレングリコールモノメチルエーテルなどのグリコールエーテル類;ジメチルスルホキシド、グリセリンモノアリルエーテル、ポリエチレングリコール、Nーメチルー2ーピロリドン、2ーピロリドン、 $\gamma$ ーブチロラクトン、1,3ージメチルー2ーイミダゾリジノン、スルフォラン、 $\beta$ ージヒドロキシエチルウレア、ウレア、アセトニルアセトン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、アセトン、ジアセトンアルコール、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどである。

#### [0038]

特に好ましい水溶性有機溶剤は、グリセリン、グリセリン以外の多価アルコール、例えば、ジエチレングリコール、エチレングリコール、ポリエチレングリコールやプロピレングリコールなどが挙げられる。水性インク中にはこれらの水溶性有機溶剤を2種類以上混合して用いてもよい。

#### [0039]

本発明の好ましい実施態様において、上記インクは上記水溶性有機溶剤とともに水を含有する。水性媒体に占める水の割合としては、例えば、 $50\sim100$ 質量%、さらには $60\sim100$ 質量%であることが好ましい。また、水としては純水またはイオン交換水を用いることが好ましい。

## [0040]

本発明のインク中における色材の水性インク全質量に占める割合は、例えば、 $0.1\sim20$ 質量%、さらには $1\sim10$ 質量%であることが好ましい。色材の量が0.1質量%未満では印字画像に充分な画像濃度を得るのが困難な場合があり、色材の量が20質量%を超えると、ノズルにおける目詰りなどにより吐出安定性が低下することがあるが、画像の濃度が特別向上するわけでもない。

#### [0041]

また、本発明の水性インク中における前記樹脂の水性インク全質量に占める割合は、例えば、 $0.001\sim40$ 質量%、さらには $0.01\sim20$ 質量%であることが好ましい。前記樹脂の量が0.001質量%未満では得られる画像の耐擦過性、耐マーカー性などが低下することがあり、一方、前記樹脂の量が40質量%を超えると、水性インクの粘性が高くなり、ノズルにおける水性インクの目詰りなどにより吐出安定性が低下することがある。

#### [0042]

なお、本発明の水性インクには、前記成分以外にも、例えば、界面活性剤、pH調整剤、酸化防止剤、防黴剤などの各種の添加剤を添加してもよい。また、本発明の水性インクの粘度は25%において $1.0mPa \cdot s \sim 5.0mPa \cdot s$ であることが好ましい。

# [0043]

本発明のインクジェット記録方法は、以上の本発明の水性インクを用い、インクジェット記録装置により画像を形成することを特徴とするインクジェット記録方法である。インクジェット記録方法には、エネルギーとしては、熱エネルギーや力学的エネルギーを用いることができるが、熱エネルギーを用いる場合が好ましい。本発明のインクジェット記録方法において、記録材は限定されるものではないが、いわゆるインクジェット専用紙と呼ばれる、少なくとも一方の面にインクを受容するコーティング層を持つ記録材が好ましく使用される。例えば、少なくとも親水性ポリマーおよび/または無機多孔質体を含有した少なくとも一方の面にインクを受容するコーティング層を持つ記録材が望ましい。該インクジェット記録方法により形成される画像はインクの定着性に優れ、耐擦過性、耐水性および耐マーカー性が良好である。

## 【実施例】

## [0044]

次に製造例、実施例および比較例を挙げて本発明をさらに具体的に説明するが、本発明は、その要旨を越えない限り、下記実施例により限定されるものではない。なお、以下の記載で「部」または「%」とあるものは特に断らない限り質量基準である。また、以下の実施例において樹脂の分子量および分子量分布はGPC(Gel Permeation Chromatograph:東

10

20

30

40

ソー社製HLC-8220GPC)を使用して測定し、樹脂の同定はNMR(ブルカー・バイオスピン社製DPX400を使用)により測定し、アルミニウムの濃度はICP発光分析装置(誘導結合プラズマ発光分析装置)(セイコーインスツルメンツ社製SPS 1700HVを使用)を用いて測定した値である。

[0045]

#### 製造例1

(A-B-C型トリブロックコポリマー(樹脂A)の合成)

三方活栓を取り付けたガラス容器内を窒素置換した後、窒素ガス雰囲気下250℃で加熱して吸着水を除去した。系を室温に戻した後、1ーイソブトキシエチルビニルエーテル12ミリモル、酢酸エチル16ミリモル、1ーイソブトキシエチルアセテート0.1ミリモル、およびトルエン11mlを加え、系内温度が0℃に達したところでエチルアルミニウムセスキクロライド0.2ミリモルを加え重合を開始し、トリブロックコポリマーのA成分を合成した。

#### [0046]

分子量を時分割に分子ふるいカラムクロマトグラフ (GPC) を用いてモニタリングし、A成分の重合が完了した後、次いで2ーメトキシエチルビニルエーテル12ミリモルを添加することでB成分の合成を行い、上記と同様にGPCを用いてモニタリングし、B成分の重合の完了を確認後、次いで4ー[2ービニルオキシエトキシ]安息香酸エチル12ミリモルを添加してC成分の合成を行い、重合反応の停止は、系内に0.3%のアンモニア/メタノール溶液を加えて行った。

#### [0047]

得られたトリブロックコポリマーの同定には、NMRおよびGPCを用いて行い、いずれも満足のいくスペクトルを得ることができた(数平均分子量(標準ポリスチレン換算) Mn=3.  $7\times10^4$ 、Mn/Mw=1. 3(Mw: 重量平均分子量(標準ポリスチレン換算)))。

#### [0048]

得られた樹脂中のアルミニウム含有量を調整するため、該樹脂の試料をそれぞれ0.6 Nの塩酸水溶液で洗浄し、個々の試料中の樹脂とアルミニウムのモル比が表1に記載の値となるように精製を行ってアルミニウム含有量の異なるアルミニウム含有樹脂を得た。アルミニウムのモル数は、それぞれ樹脂試料中のアルミニウムの濃度から求めた値である。トリブロックコポリマーのC成分のエステル部分は5倍当量の水酸化ナトリウム水溶液とメタノール混合溶媒中で加水分解し、C成分をカルボン酸型のポリマーとした。

[0049]

#### 実施例1~4および比較例1~4

それぞれの実施例および比較例の水性インクは、それぞれ上記のようにして精製した、アルミニウムを対応する含有量で含有する樹脂 Aおよび対応する色材とを表 1 に記載の割合で混合し、ジエチレングリコール 2 0 %、「アセチレノール E H 」(川研ファインケミカル社製界面活性剤に対する商品名) 0. 1 5 %を添加し、1 0 分間攪拌した後、最終的に水性インク中の色材の固形分が 5 %になるように水を加え、1 時間攪拌を行って調製した。 さらに、得られた水性インクを 0. 2  $\mu$  mのメンブランフィルター(東洋濾紙社製)を用いて減圧ろ過を行った。

[0050]

10

20

30

## 表 1

	色材	色材/樹脂(イン ク中の濃度)	樹脂/アルミニウム (モル比)	
実施例1	C.I.ソルベントイエロー1			
実施例2	C.I.ダイレクトプラック 17		100/6	
実施例3	C.I.ソルベントイエロー1			
実施例4	C.I.ダイレクトプラック 17	5 0/ /5 0/	1000/3	
比較例1	C.I.ソルベントイエロー1	5 %/5%		
比較例2	C.I.ダイレクトブラック 17	-	10000/1	
比較例3	C.I.ソルベントイエロー1			
比較例4	C.I.ダイレクトプラック 17	_	1/10	

[0051]

が記実施例および比較例のインクを用いて、市販コピー用紙(普通紙)「HK原紙」( 大昭和製紙社製)および光沢紙「SP101」(キヤノン社製)に記録を行った。画像形

成(印字)は、水性インクジェットプリンターF660(キヤノン社製)を用いて行った。印字物の評価は以下のように行った。評価結果を表2に示す。実施例 $1\sim 4$ の水性インクにより、普通紙および光沢紙ともに、表2に記載の通り良好な結果が得られた。

### [0052]

#### (耐擦過性)

印字から12時間以上放置後、印字した紙上に「キムワイプ」(商品名、クレシア社製)を載せ、さらにその上に $500 \, \mathrm{g}/12$ .  $56 \, \mathrm{cm}^2$ の重りを載せ、5 往復したときの白紙部の汚れや、べた画像、文字印字部の擦れを目視にて観察した。評価基準は下記の通りとして、評価結果を下記表 2 に示す。

〇:白紙部に汚れがなく、べた画像、文字印字部の擦れなし。

△:白紙部にやや汚れがあり、べた画像および文字印字部にやや擦った跡がある。

×:白紙部に汚れがあり、べた画像および文字印字部の一部が擦り取られている。

## [0053]

## (耐水性)

印字から12時間以上放置後、画像の反射濃度を測定した。さらに印字物を5分間水道水中に静止し、水を乾燥させた後の画像の反射濃度を測定し、耐水性試験後の反射濃度の残存率を求め耐水性の尺度とした。評価基準は下記の通りとして、評価結果を下記表2に示す。

〇:画像濃度の残存率が90%以上。

△:画像濃度の残存率が80%以上90%未満。

×:画像濃度の残存率が70%以上80%未満。

#### [0054]

#### (耐マーカー性)

文字印字後12時間以上放置した後に、ZEBRA社製イエロー蛍光ペンを用い文字印字部を通常の筆圧で一度マークし、耐マーカー性を下記の評価基準で評価した。評価結果を下記表2に示す。

〇:印字部に滲みや白字部分の汚れが認められず、ペン先も汚れていない。

△:白字部分にやや汚れがあり、印字部の滲みもややある。

20

30

40

10

×:白字部分に汚れ、印字部の滲みがある。

#### [0055]

#### (吐出性)

印字画像の状態および印字後のインクヘッドのヒーター面を観察し、下記の評価基準で 評価した。

○:べた画像部分、文字印字部が充分きれいに印字でき、ヒーター面に堆積物が殆ど見られない。

△:べた画像部分、文字印字部が充分きれいに印字できるが、ヒーター面に堆積物がや やある。

×: べた画像部分、文字印字部がかすれ、ヒーター面に堆積物が多くみられる。 【0056】

# 表 2

	耐擦	過性	耐水性 耐マーカー性		耐マーカー性		吐出性
	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	矿田田
実施例1	0	0	0	0	0	0	0
実施例2	0	0	0	0	0	0	0
実施例3	0	0	0	0	0	0	0
実施例4	0	0	0	0	0	0	0
比較例1	0	0	0	0	Δ	Δ	0
比較例2	0	0	Δ	0	4	×	0
比較例3	_		_		_	<u> </u>	×*
比較例4	_	_	_	_	_	_	×*

\*比較例3および比較例4のインクは吐出不良のため、耐擦過性、耐水性、耐マーカー性の評価不可能であった。

## [0057]

#### 製造例2

(A-B-C型トリブロックコポリマー(樹脂B)の合成)

三方活栓を取り付けたガラス容器内を窒素置換した後、窒素ガス雰囲気下250℃で加熱し吸着水を除去した。系を室温に戻した後、疎水性モノマーとしての2−(n−オクタデカノキシ)エチルビニルエーテル12ミリモル、酢酸エチル16ミリモル、およびトルエン11mlを加え、系内温度が0℃に達したところでエチルアルミニウムセスキクロライド0.2ミリモルを加え重合を開始し、A−B−C型トリブロックコポリマーのA成分を合成した。

## [0058]

分子量を時分割にGPCを用いてモニタリングし、A成分の重合が完了した後、次いで 親水性モノマーとしての2-(2-(2-(2-メトキシエトキシ)エトキシ)エトキシ )エトキシビニルエーテル24ミリモルを添加しB成分の重合を行った。

#### [0059]

同様にGPCで分子量をモニタリングして、B成分の重合の完了の確認後、親水性モノマーとしての6-(2-ビニロキシエトキシ) ヘキサノイックアシッドのカルボン酸部をエチル基でエステル化したビニルモノマー12ミリモルを添加することでC成分の合成を行った。重合反応の停止は、系内に0.3%のアンモニア/メタノール溶液を加えて行った。

40

#### [0060]

得られたトリブロックコポリマーの同定には、NMRおよびGPCを用いて行い、いずれも満足のいくスペクトルを得ることができた(数平均分子量(標準ポリスチレン換算) Mn=3.  $7\times10^4$ 、Mn/Mw=1. 2 (Mw: 重量平均分子量(標準ポリスチレン換算)))。

## [0061]

得られた樹脂中のアルミニウム含有量を調整するため、0.6 Nの塩酸水溶液で洗浄し、樹脂とアルミニウムのモル比が表3に記載の値となるように精製を行ってアルミニウム含有量の異なるアルミニウム含有樹脂を得た。アルミニウムのモル数は、樹脂中のアルミニウムの濃度から求めた値である。トリブロックコポリマーのC成分のエステル部分は5倍当量の水酸化ナトリウム水溶液とメタノール混合溶媒中で加水分解し、溶媒を留去し、カルボン酸型のポリマーを得た。

## [0062]

# 実施例5~8および比較例5~8

表3の割合で、樹脂を樹脂Aの代わりに樹脂Bにする以外、実施例 $1\sim4$ および比較例 $1\sim4$ と同様にして水性インクを調整し、印字および印字の評価も同様に行った。評価結果を表4に示す。

## [0063]

# 表3

衣さ				
	色材	色材/樹脂(イン ク中の濃度)	樹脂/アルミニウム (モル比)	
実施例5	C.I.ソルベントイエロー1		100/6	
実施例6	C.I.ダイレクトブラック 17			
実施例7	C.I.ソルベントイエロー1		1000/3	
実施例8	C.I.ダイレクトブラック 17	5 %/5%		
比較例5	C.I.ソルベントイエロー1		10000/1	
比較例6	C.I.ダイレクトプラック 17	]		
比較例7	C.I.ソルベントイエロー1	1	1/10	
比較例8	C.I.ダイレクトプラック 17			

## [0064]

表 4

	耐擦	過性	耐水性 耐マーカー性		耐マーカー性		吐出性
	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	矿田珠
実施例5	0	0	0	0	0	0	0
実施例6	0	0	0	0	0	0	0
実施例7	0	0	0	0	0	0	0
実施例8	0	0	0	0	0	0	0
比較例5	0	0	0	0	Δ	Δ	0
比較例6	0	0	Δ	0		×	0
比較例7	_		_	_	_		×*
比較例8	_	_		_	_	_	×*

\*比較例7および比較例8は吐出不良のため、耐擦過性、耐水性、耐マーカー性の評価不可能であった。

#### [0065]

#### 製造例3

(A-B型ジブロックコポリマー(樹脂C)の合成)

三方活栓を取り付けたガラス容器内を窒素置換した後、窒素ガス雰囲気下250℃で加熱し吸着水を除去した。系を室温に戻した後、2ーデカノキシエチルビニルエーテル12ミリモル、酢酸エチル16ミリモル、1ーイソブトキシエチルアセテート0.1ミリモル、およびトルエン11mlを加え、系内温度が0℃に達したところでエチルアルミニウムセスキクロライド0.2ミリモルを加え重合を開始し、A-B型ジブロックコポリマーのAブロックを合成した。

## [0066]

分子量を時分割に分子ふるいカラムクロマトグラフィー(GPC)を用いてモニタリングし、Aブロックの重合が完了した後、次いで4-(2-ビニロキシエトキシ)ベンゾイックアシッド(Bブロック)のカルボン酸部をエチル基でエステル化したビニルモノマー12ミリモルを添加することで合成を行った。重合反応の停止は、系内に0.3%のアンモニア/メタノール溶液を加えて行なった。

## [0067]

得られたジブロックコポリマーの同定には、NMRおよびGPCを用いて行い、いずれも満足のいくスペクトルを得ることができた(数平均分子最(標準ポリスチレン換算)M  $n=3.5\times10^4$ 、Mn/Mw=1.2(Mw: 重量平均分子量(標準ポリスチレン換算)))。

## [0068]

得られた樹脂中のアルミニウム含有量を調整するため、0.6 Nの塩酸水溶液で洗浄し、樹脂とアルミニウムのモル比が表5に記載の値となるように精製を行ってアルミニウム含有量の異なるアルミニウム含有樹脂を得た。アルミニウムのモル数は、樹脂中のアルミニウムの濃度から求めた値である。ジブロックコポリマーのB成分のエステル部分は5倍当量の水酸化ナトリウム水溶液とメタノール混合溶媒中で加水分解し、溶媒を留去し、カルボン酸型のポリマーを得た。

## [0069]

実施例9~12および比較例9~12

表5の割合で、樹脂を樹脂Aの代わりに樹脂Cにする以外、実施例1~4および比較例

30

40

 $1\sim4$  と同様にして水性インクを調整し、印字および印字の評価も同様に行った。評価結果を表6に示す。

[0070]

表 5

衣り				
	色材	色材/樹脂(イン ク中の濃度)	樹脂/アルミニウム (モル比)	
実施例9	C.I.ソルベントイエロー1		100/6	
実施例 10	C.I.ダイレクトブラック 17			
実施例11	C.I.ソルベントイエロー1		1000/3	
実施例 12	C.I.ダイレクトプラック 17	5 %/5%		
比較例9	C.I.ソルベントイエロー1		10000/1	
比較例10	C.I.ダイレクトブラック 17			
比較例11	C.I.ソルベントイエロー1		1/10	
比較例12	C.I.ダイレクトブラック 17			

## [0071]

表 6

表 6							
	耐擦過性		耐水性		耐マーカー性		吐出性
	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	3.14
実施例9	0	0	0	0	0	0	0
実施例10	0	0	0	0	0	0	0
実施例11	0	0	0	0	0	0	0
実施例12	0	0	0	0	0	0	0
比較例9	0	0	0	0	Δ	Δ	0
比較例10	0	0	Δ	0	Δ	×	0
比較例11	<del>                                     </del>		T-	_		_	×*
	<del>                                     </del>	_	_		_		×*
比較例12	_			<u> </u>	<u> </u>		

\*比較例11および比較例12は吐出不良のため、耐擦過性、耐水性、耐マーカー性の評価不可能であった。

## [0072]

# 製造例4

(A-B型ジブロックコポリマー(樹脂D)の合成)

三方活栓を取り付けたガラス容器内を窒素置換した後、窒素ガス雰囲気下、250℃で加熱し吸着水を除去した。系を室温に戻した後、イソブチルビニルエーテル12ミリモル、酢酸エチル16ミリモル、1ーイソブトキシエチルアセテート0.1ミリモル、およびトルエン11mlを加え、系内温度が0℃に達したところでエチルアルミニウムセスキク

ロライドO. 2ミリモルを加え重合を開始し、A-B型ジブロックコポリマーのAブロックを合成した。

## [0073]

分子盘を時分割に分子ふるいカラムクロマトグラフィー(GPC)を用いてモニタリングし、A成分の重合が完了した後、2ーヒドロキシエチルビニルエーテルの水酸基をトリメチルクロロシランでシリル化したビニルモノマー12ミリモルを添加することでBブロックの合成を行った。重合反応の停止は、系内に0.3%のアンモニア/メタノール溶液を加えて行なった。

#### [0074]

得られたジブロックコポリマーの同定には、NMRおよびGPCを用いて行い、いずれも満足のいくスペクトルを得ることができた(数平均分子量(標準ポリスチレン換算)M n=3.  $7\times10^4$ 、Mn/Mw=1. 3(Mw: 重量平均分子量(標準ポリスチレン換算)))。

## [0075]

得られた樹脂中のアルミニウム含有量を調整するため、0.6 Nの塩酸水溶液で洗浄し、樹脂とアルミニウムのモル比が表7に記載の値となるように精製を行ってアルミニウム含有量の異なるアルミニウム含有樹脂を得た。アルミニウムのモル数は、樹脂中のアルミニウムの濃度から求めた値である。トリメチルクロロシランでシリル化した水酸基の加水分解は水を添加することで行った。

#### [0076]

実施例13~16および比較例13~16

表7の割合で、樹脂を樹脂Aの代わりに樹脂Dにする以外、実施例1~4および比較例1~4と同様にして水性インクを調整し、印字の方法および印字の評価方法も同様に行った。評価結果を表8に示す。

#### [0077]

## 表 7

	色材	色材/樹脂(イン ク中の濃度)	樹脂/アルミニウム (モル比)	
実施例13	C.I.ソルベントイエロー1		100/6	
実施例 14	C.I.ダイレクトブラック 17		100/0	
実施例 15	C.I.ソルベントイエロー1		1000/3	
実施例 16	C.I.ダイレクトプラック 17	5 %/5%	1000/ 5	
比較例13	C.I.ソルベントイエロー1		10000/1	
比較例 14	C.I.ダイレクトブラック 17		10000/ 1	
<b>比較例 15</b>	C.I.ソルベントイエロー1		1/10	
比較例16	C.I.ダイレクトブラック 17		17 10	

[0078]

10

表 8

	耐擦	過性	耐水性 耐マーカー性 叶		耐マーカー性		吐出性
	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	普通紙	光沢紙	47 H1 17
実施例13	0	0	0	0	0	0	0
実施例 14	0	0	0	0	0	0	0
実施例 15	0	0	0	0	0	0	0
実施例16	0	0	0	0	0	0	0
<b>比較例</b> 13	0	0	0	0	Δ	Δ	0
<b>比較例14</b>	0	0	Δ	0	Δ	×	0
比較例 15	_	_			_	_	×*
比較例16	_	_		_			×*

\*比較例15および比較例16は吐出不良のため、耐擦過性、耐水性、耐マーカー性の評価不可能であった。

## 【産業上の利用可能性】

## [0079]

以上説明したように、本発明によれば、耐擦過性、耐水性、耐マーカー性に優れ、また、ノズルでの吐出安定性の良好な水性インクが提供される。

フロントページの続き

(72) 発明者 山本 智也

茨城県水海道市坂手町5540-11 キヤノンファインテック株式会社内

(72)発明者 橘 由紀子

茨城県水海道市坂手町5540-11 キヤノンファインテック株式会社内

(72) 発明者 井上 均

茨城県水海道市坂手町5540-11 キヤノンファインテック株式会社内

Fターム(参考) 2C056 EA13 FC01 FC02

2H086 BA53 BA55 BA59 BA60 BA62

4J039 AD06 AD17 BA06 BA14 BA32 BC59 BE01 BE02 BE07 BE12

CAO3 EA36 EA38 EA41 EA43 EA46 GA24

# THIS PAGE BLANK (USPTO)